Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP04/018964

International filing date: 13 December 2004 (13.12.2004)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP

Number: 2003-423317

Filing date: 19 December 2003 (19.12.2003)

Date of receipt at the International Bureau: 04 February 2005 (04.02.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in

compliance with Rule 17.1(a) or (b)





13.12.2004

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application: 2003年12月19日

出 願 番 号 Application Number: 特願2003-423317

[ST. 10/C]:

[JP2003-423317]

出 願 人
Applicant(s):

出光興產株式会社

2005年 1月21日

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office i) (")





ページ:



【書類名】 特許願 【整理番号】 IK9503 【提出日】 平成15年12月19日 【あて先】 特許庁長官 【国際特許分類】 H05B 33/00 【発明者】 【住所又は居所】 千葉県袖ケ浦市上泉1280番地 【氏名】 窪田 峰行 【発明者】 【住所又は居所】 千葉県袖ケ浦市上泉1280番地 【氏名】 舟橋 正和 【発明者】 【住所又は居所】 千葉県袖ケ浦市上泉1280番地 【氏名】 細川 地潮 【特許出願人】 【識別番号】 000183646 【氏名又は名称】 出光興產株式会社 【代理人】 【識別番号】 100078732 【弁理士】 【氏名又は名称】 大谷 保 【選任した代理人】 【識別番号】 100081765 【弁理士】 【氏名又は名称】 東平 正道 【手数料の表示】 【予納台帳番号】 003171 【納付金額】 21,000円 【提出物件の目録】 【物件名】 特許請求の範囲 1 【物件名】 明細書 1 【物件名】 要約書 1 【包括委任状番号】 0000937

0000761

【包括委任状番号】



【書類名】特許請求の範囲

【請求項1】

下記一般式 (1) で表される非対称アントラセン誘導体からなる有機エレクトロルミネッセンス素子用発光材料。

【化1】

(式中、 A^1 及び A^2 は、それぞれ独立に、置換もしくは無置換の核炭素数 $10 \sim 20$ の縮合芳香族環基である。

 $A~r^1~$ 及び $A~r^2~$ は、それぞれ独立に、水素原子、又は置換もしくは無置換の核炭素数 $6\sim5~0$ の芳香族環基である。

 $R^1 \sim R^{10}$ は、それぞれ独立に、水素原子、置換もしくは無置換の核炭素数 $6 \sim 50$ の 芳香族環基、置換もしくは無置換の核原子数 $5 \sim 50$ の芳香族複素環基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 50$ のアルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 50$ のアルコキシ基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 50$ のアルコキシ基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 50$ のアラルキル基、置換もしくは無置換の核原子数 $1 \sim 50$ 0のアリールチオ基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 50$ 0のアルコキシカルボニル基、置換もしくは無置換のシリル基、カルボキシル基、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基又はヒドロキシル基である。

 $A r^1$ 、 $A r^2$ 、 R^9 及び R^{10} は、それぞれ複数であってもよく、隣接するもの同士で飽和もしくは不飽和の環状構造を形成していてもよい。

ただし、一般式 (1) において、中心のアントラセンの 9 位及び 1 0 位に、該アントラセン上に示す X - Y 軸に対して対称型となる基が結合する場合はない。)

【請求項2】

前記非対称アントラセン誘導体が、4位に置換基を有するナフタレンー1ーイル基及び/又は置換もしくは無置換の核炭素数12~20の縮合芳香族環基を有する請求項1に記載の有機エレクトロルミネッセンス素子用材料。

【請求項3】

陰極と陽極間に少なくとも発光層を含む一層又は複数層からなる有機薄膜層が挟持されている有機エレクトロルミネッセンス素子において、発光帯域が、請求項1に記載の有機エレクトロルミネッセンス素子用発光材料を単独もしくは混合物の成分として含有する有機エレクトロルミネッセンス素子。

【請求項4】

前記発光層が、前記有機エレクトロルミネッセンス素子用発光材料を単独もしくは混合物の成分として含有する請求項3に記載の有機エレクトロルミネッセンス素子。

【請求項5】



前記有機薄膜層が、前記有機エレクトロルミネッセンス素子用発光材料をホスト材料と して含有する請求項3に記載の有機エレクトロルミネッセンス素子。

【請求項6】

前記発光層が、さらにアリールアミン化合物を含有する請求項3~5のいずれかに記載の有機エレクトロルミネッセンス素子。

【請求項7】

前記発光層が、さらにスチリルアミン化合物を含有する請求項3~5のいずれかに記載の有機エレクトロルミネッセンス素子。

【請求項8】

下記一般式(1')で表される非対称アントラセン誘導体からなる有機エレクトロルミネッセンス素子用材料。

【化2】

(式中、 A^1 '及び A^2 'は、それぞれ独立に、置換もしくは無置換の核炭素数 $10\sim20$ の縮合芳香族環基であり、 A^1 '及び A^2 'の少なくとも一方は、4位に置換基を有するナフタレン-1-イル基又は置換もしくは無置換の核炭素数 $12\sim20$ の縮合芳香族環基である

 $A r^1$ 及び $A r^2$ は、それぞれ独立に、水素原子、又は置換もしくは無置換の核炭素数 $6\sim50$ の芳香族環基である。

 $R^1\sim R^{10}$ は、それぞれ独立に、水素原子、置換もしくは無置換の核炭素数 $6\sim 50$ の 芳香族環基、置換もしくは無置換の核原子数 $5\sim 50$ の芳香族複素環基、置換もしくは無置換の炭素数 $1\sim 50$ のアルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もしくは無置換の炭素数 $1\sim 50$ のアルコキシ基、置換もしくは無置換の炭素数 $6\sim 50$ のアラルキル基、置換もしくは無置換の核原子数 $5\sim 50$ のアリールオキシ基、置換もしくは無置換の核原子数 $5\sim 50$ 0のアリールチオ基、置換もしくは無置換の炭素数 $1\sim 50$ 0のアルコキシカルボニル基、置換もしくは無置換のシリル基、カルボキシル基、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基又はヒドロキシル基である。

 $A r^1$ 、 $A r^2$ 、 R^9 及び R^{10} は、それぞれ複数であってもよく、隣接するもの同士で飽和もしくは不飽和の環状構造を形成していてもよい。

ただし、一般式(1')において、中心のアントラセンの9位及び10位に、該アントラセン上に示すX-Y軸に対して対称型となる基が結合する場合はない。)



【書類名】明細書

【発明の名称】有機エレクトロルミネッセンス素子用発光材料、それを利用した有機エレクトロルミネッセンス素子及び有機エレクトロルミネッセンス素子用材料

【技術分野】

[00001]

本発明は、有機エレクトロルミネッセンス素子用発光材料、それを利用した有機エレクトロルミネッセンス素子及び有機エレクトロルミネッセンス素子用材料に関し、さらに詳しくは、発光効率が高く長寿命な有機エレクトロルミネッセンス素子、それを実現する有機エレクトロルミネッセンス素子用発光材料及び有機エレクトロルミネッセンス素子用材料に関するものである。

【背景技術】

[0002]

有機エレクトロルミネッセンス素子(以下エレクトロルミネッセンスをELと略記することがある)は、電界を印加することより、陽極より注入された正孔と陰極より注入された電子の再結合エネルギーにより蛍光性物質が発光する原理を利用した自発光素子である。イーストマン・コダック社のC. W. Tangらによる積層型素子による低電圧駆動有機EL素子の報告(C.W. Tang, S.A. Vanslyke, アプライドフィジックスレターズ(Applied Physics Letters), 5 1巻、9 1 3 頁、1 9 8 7 年等)がなされて以来、有機材料を構成材料とする有機EL素子に関する研究が盛んに行われている。Tangらは、トリス(8-ヒドロキシキノリノールアルミニウム)を発光層に、トリフェニルジアミン誘導体を正孔輸送層に用いている。積層構造の利点としては、発光層への正孔の注入効率を高めること、陰極より注入された電子をブロックして再結合により生成する励起子の生成効率を高めること、発光層内で生成した励起子を閉じ込めること等が挙げられる。この例のように有機EL素子の素子構造としては、正孔輸送(注入)層、電子輸送発光層の2層型、または正孔輸送(注入)層、発光層、電子輸送(注入)層の3層型等がよく知られている。こうした積層型構造素子では注入された正孔と電子の再結合効率を高めるため、素子構造や形成方法の工夫がなされている。

[0003]

また、発光材料としてはトリス(8ーキノリノラート)アルミニウム錯体等のキレート 錯体、クマリン誘導体、テトラフェニルブタジエン誘導体、ビススチリルアリーレン誘導 体、オキサジアゾール誘導体等の発光材料が知られており、それらからは青色から赤色ま での可視領域の発光が得られることが報告されており、カラー表示素子の実現が期待され ている(例えば、特許文献1、特許文献2、特許文献3等)。

また、発光材料としてフェニルアントラセン誘導体を用いた素子が、特許文献4に開示されている。このようなアントラセン誘導体は青色発光材料として用いられるが、素子寿命を伸ばすことが望まれていた。アントラセンの9,10位にフルオランテン基を有する素子材料が特許文献5に、アントラセンの9,10位にフルオランテン基を有する素子材料が特許文献6に開示されている。これらのアントラセン誘導体も青色発光材料として用いられるが、やはり素子寿命の改善が求められていた。さらに、特許文献7に種々のアントラセン誘導体を正孔輸送材料として用いることが開示されている。しかしながら、発光材料としての評価は未だ成されていなかった。

[0004]

【特許文献1】特開平8-239655号公報

【特許文献2】特開平7-138561号公報

【特許文献3】特開平3-200289号公報

【特許文献4】特開平8-012600号公報

【特許文献5】特開平11-3782号公報

【特許文献6】特開2001-257074号公報

【特許文献7】特開2000-182776号公報

【発明の開示】



【発明が解決しようとする課題】

[0005]

本発明は、前記の課題を解決するためなされたもので、発光効率が高く、長寿命な有機 EL素子、それを実現する有機EL素子用発光材料及び有機EL素子用材料を提供するこ とを目的とする。

【課題を解決するための手段】

[0006]

本発明者らは、前記目的を達成するために、鋭意研究を重ねた結果、下記一般式(1) で表される非対称型の特定のアントラセン構造を有する化合物を有機EL素子における発 光材料として用いると、発光効率が高く、寿命が長い有機EL素子が得られることを見出 し、本発明を完成するに至った。

すなわち、本発明は、下記一般式(1)で表される非対称アントラセン誘導体からなる 有機EL素子用材料、並びに陰極と陽極間に少なくとも発光層を含む一層又は複数層から なる有機薄膜層が挟持されている有機EL素子において、該有機薄膜層の少なくとも1層 が、前記一般式(1)で表される非対称アントラセン誘導体を単独もしくは混合物の成分 として含有する有機EL素子を提供するものである。

[0007]【化1】

[0008]

(式中、 A^1 及び A^2 は、それぞれ独立に、置換もしくは無置換の核炭素数 $10\sim20$ の 縮合芳香族環基である。

 $A r^1$ 及び $A r^2$ は、それぞれ独立に、水素原子、又は置換もしくは無置換の核炭素数 6~50の芳香族環基である。

 $R^1 \sim R^{10}$ は、それぞれ独立に、水素原子、置換もしくは無置換の核炭素数 $6 \sim 5~0$ の 芳香族環基、置換もしくは無置換の核原子数5~50の芳香族複素環基、置換もしくは無 置換の炭素数1~50のアルキル基、置換もしくは無置換のシクロアルキル基、置換もし くは無置換の炭素数 $1\sim5$ 0 のアルコキシ基、置換もしくは無置換の炭素数 $6\sim5$ 0 のア ラルキル基、置換もしくは無置換の核原子数5~50のアリールオキシ基、置換もしくは 無置換の核原子数 $5\sim5$ 0 のアリールチオ基、置換もしくは無置換の炭素数 $1\sim5$ 0 のア ルコキシカルボニル基、置換もしくは無置換のシリル基、カルボキシル基、ハロゲン原子 、シアノ基、ニトロ基又はヒドロキシル基である。

 Ar^1 、 Ar^2 、 R^9 及び R^{10} は、それぞれ複数であってもよく、隣接するもの同士で 飽和もしくは不飽和の環状構造を形成していてもよい。

ただし、一般式(1)において、中心のアントラセンの9位及び10位に、該アントラ



セン上に示すX-Y軸に対して対称型となる基が結合する場合はない。)

[0009]

また、本発明は、下記一般式 (1') で表される非対称アントラセン誘導体からなる有 機EL素子用材料を提供するものである。

下記一般式(1')で表される非対称アントラセン誘導体からなる有機エレクトロルミ ネッセンス素子用材料。

【化2】

(式中、 A^1 、及び A^2 、は、それぞれ独立に、置換もしくは無置換の核炭素数 $10\sim20$ の 縮合芳香族環基であり、 A^1 ,及び A^2 ,の少なくとも一方は、4位に置換基を有するナフタ レン-1-イル基又は置換もしくは無置換の核炭素数12~20の縮合芳香族環基である

 Ar^1 、 Ar^2 、 $R^1 \sim R^{10}$ は、それぞれ独立に、前記と同じ。

ただし、一般式(1')において、中心のアントラセンの9位及び10位に、該アント ラセン上に示すX-Y軸に対して対称型となる基が結合する場合はない。)

【発明の効果】

[0010]

本発明の非対称アントラセン誘導体を有機EL素子用発光材料もしくは有機EL素子用 材料として用いた有機EL素子は、発光効率が高く、長寿命である。

【発明を実施するための最良の形態】

[0011]

本発明の有機EL素子用発光材料は、上記一般式(1)で表される非対称アントラセン 誘導体からなる。

本発明で用いる一般式(1)の非対称アントラセン誘導体は、中心のアントラセンの9 位及び10位に、該アントラセン上に示すX-Y軸に対して対称型となる基が結合する場 合はない。

ここで、X-Y軸に対して対称型となる基が結合する場合がないとは、好ましくは一般 式(1)において以下ような構造となっていることを言う。

- (I) A^1 と A^2 が異なる。
- (II) A^1 と A^2 が同じ場合は、
 - (II-i) Ar 1 とAr 2 が異なる。
 - (II-ii) R⁹ とR¹⁰が異なる。
 - (II-iii)Ar¹ とAr² が同じかつR⁹ がR¹⁰同じ場合、

(II-iii-1) A^1 におけるアントラセン環 9 位との結合位置と、 A^2 におけるア ントラセン環10位との結合位置が異なる。

出証特2004-3123202



(II-iii-2) A r^1 及びA r^2 が共に水素原子でない場合、 A^1 におけるA r^1 の結合位置と、 A^2 における Ar^2 の結合位置が異なる。

(II-iii-3) R^9 及び R^{10} が共に水素原子でない場合、 A^1 における R^9 の結合 位置と、 A^2 における R^{10} の結合位置が異なる。

一般式(1)において、 A^1 及び A^2 は、それぞれ独立に、置換もしくは無置換の核炭 素数10~20(好ましくは核炭素数10~16)の縮合芳香族環基である。

 A^1 及び A^2 の置換もしくは無置換の縮合芳香族環基としては、例えば、1-ナフチル基、2-ナフチル基、1-アントリル基、2-アントリル基、9-アントリル基、1-フ ェナンスリル基、2-フェナンスリル基、3-フェナンスリル基、4-フェナンスリル基 、9-フェナンスリル基、1-ナフタセニル基、2-ナフタセニル基、9-ナフタセニル 基、1-ピレニル基、2-ピレニル基、4-ピレニル基、3-メチル-2-ナフチル基、 4-メチル-1-ナフチル基、4-メチル-1-アントリル基等が挙げられる。

これらの中でも好ましくは、1-ナフチル基、2-ナフチル基、9-フェナンスリル基 である。

$[0\ 0\ 1\ 3]$

一般式 (1) において、 Ar^1 及び Ar^2 は、それぞれ独立に、水素原子、又は置換も しくは無置換の核炭素数 $6\sim5$ 0 (好ましくは核炭素数 $6\sim1$ 6) の芳香族環基である。

[0014]

 $A r^1 e A r^2$ の置換もしくは無置換の芳香族環基としては、例えば、フェニル基、1ーナフチル基、2-ナフチル基、1-アントリル基、2-アントリル基、9-アントリル 基、1-フェナンスリル基、2-フェナンスリル基、3-フェナンスリル基、4-フェナ ンスリル基、9-フェナンスリル基、1-ナフタセニル基、2-ナフタセニル基、9-ナ フタセニル基、1-ピレニル基、2-ピレニル基、4-ピレニル基、2-ビフェニルイル 基、3-ビフェニルイル基、4-ビフェニルイル基、p-ターフェニル-4-イル基、p -ターフェニル-3-イル基、 p -ターフェニル-2-イル基、m-ターフェニル-4-イル基、m-ターフェニル-3-イル基、m-ターフェニル-2-イル基、o-トリル基 、m-トリル基、p-トリル基、p-t-ブチルフェニル基、p-(2-フェニルプロピ ル)フェニル基、3-メチル-2-ナフチル基、4-メチル-1-ナフチル基、4-メチ ルー1-アントリル基、4'-メチルビフェニルイル基、4"-t-ブチル-p-ターフ ェニルー4-イル基等が挙げられる。

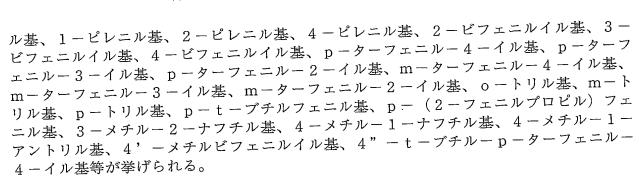
これらの中でも好ましくは、フェニル基、1-ナフチル基、2-ナフチル基、9-フェ ナンスリル基、1-ナフタセニル基、2-ナフタセニル基、9-ナフタセニル基、1-ピ レニル基、2-ピレニル基、4-ピレニル基、2-ビフェニルイル基、3-ビフェニルイ ル基、4-ビフェニルイル基、o-トリル基、m-トリル基、p-トリル基、p-t-ブ チルフェニル基である。

[0015]

一般式(1)において、 $R^1 \sim R^{10}$ は、それぞれ独立に、水素原子、置換もしくは無置 換の核炭素数6~50の芳香族環基、置換もしくは無置換の核原子数5~50の芳香族複 素環基、置換もしくは無置換の炭素数 $1\sim50$ のアルキル基、置換もしくは無置換のシク ロアルキル基、置換もしくは無置換の炭素数 $1\sim50$ のアルコキシ基、置換もしくは無置 換の炭素数6~50のアラルキル基、置換もしくは無置換の核原子数5~50のアリール オキシ基、置換もしくは無置換の核原子数5~50のアリールチオ基、置換もしくは無置 換の炭素数1~50のアルコキシカルボニル基、置換もしくは無置換のシリル基、カルボ キシル基、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基又はヒドロキシル基である。

[0016]

 $R^1 \sim R^{10}$ の置換もしくは無置換の芳香族環基の例としては、フェニル基、1-ナフチ ル基、2-ナフチル基、1-アントリル基、2-アントリル基、9-アントリル基、1-フェナンスリル基、2-フェナンスリル基、3-フェナンスリル基、4-フェナンスリル 基、9-フェナンスリル基、1-ナフタセニル基、2-ナフタセニル基、9-ナフタセニ



[0017]

 $R^1 \sim R^{10}$ の置換もしくは無置換の芳香族複素環基の例としては、1-ピロリル基、2ーピロリル基、3ーピロリル基、ピラジニル基、2ーピリジニル基、3ーピリジニル基、 4-ピリジニル基、1-インドリル基、2-インドリル基、3-インドリル基、4-イン ドリル基、5-インドリル基、6-インドリル基、7-インドリル基、1-イソインドリ ル基、2-イソインドリル基、3-イソインドリル基、4-イソインドリル基、5-イソ インドリル基、6-イソインドリル基、7-イソインドリル基、2-フリル基、3-フリ ル基、2-ベンゾフラニル基、3-ベンゾフラニル基、4-ベンゾフラニル基、5-ベン ゾフラニル基、6-ベンゾフラニル基、7-ベンゾフラニル基、1-イソベンゾフラニル 基、3-イソベンゾフラニル基、4-イソベンゾフラニル基、5-イソベンゾフラニル基 、6-イソベンゾフラニル基、7-イソベンゾフラニル基、キノリル基、3-キノリル基 、4-キノリル基、5-キノリル基、6-キノリル基、7-キノリル基、8-キノリル基 、1-イソキノリル基、3-イソキノリル基、4-イソキノリル基、5-イソキノリル基 ,6-イソキノリル基、7-イソキノリル基、8-イソキノリル基、2-キノキサリニル 基、5-キノキサリニル基、6-キノキサリニル基、1-カルバゾリル基、2-カルバゾ リル基、3-カルバゾリル基、4-カルバゾリル基、9-カルバゾリル基、1-フェナン スリジニル基、2-フェナンスリジニル基、3-フェナンスリジニル基、4-フェナンス リジニル基、6-フェナンスリジニル基、7-フェナンスリジニル基、8-フェナンスリ ジニル基、9-フェナンスリジニル基、10-フェナンスリジニル基、1-アクリジニル 基、2-アクリジニル基、3-アクリジニル基、4-アクリジニル基、9-アクリジニル 基、1、7-フェナンスロリン-2-イル基、1、7-フェナンスロリン-3-イル基、 1, 7-フェナンスロリン-4-イル基、1, 7-フェナンスロリン-5-イル基、1, 7-フェナンスロリン-6-イル基、1,7-フェナンスロリン-8-イル基、1,7-フェナンスロリン-9-イル基、1,7-フェナンスロリン-10-イル基、1,8-フ ェナンスロリン-2-イル基、1,8-フェナンスロリン-3-イル基、1,8-フェナ ンスロリンー4-イル基、1,8-フェナンスロリン-5-イル基、1,8-フェナンス ロリン-6-イル基、1,8-フェナンスロリン-7-イル基、1,8-フェナンスロリ ン-9-イル基、1,8-フェナンスロリン-10-イル基、1,9-フェナンスロリン - 2 - イル基、1,9-フェナンスロリン-3-イル基、1,9-フェナンスロリン-4 -イル基、1,9-フェナンスロリン-5-イル基、1,9-フェナンスロリン-6-イ ル基、1,9-フェナンスロリン-7-イル基、1,9-フェナンスロリン-8-イル基 、1、9-フェナンスロリン-10-イル基、1、10-フェナンスロリン-2-イル基 、1、10-フェナンスロリン-3-イル基、1、10-フェナンスロリン-4-イル基 、1,10-フェナンスロリン-5-イル基、2,9-フェナンスロリン-1-イル基、 2, 9-フェナンスロリン-3-イル基、2, 9-フェナンスロリン-4-イル基、2, 9-フェナンスロリン-5-イル基、2,9-フェナンスロリン-6-イル基、2,9-フェナンスロリンー7ーイル基、2,9ーフェナンスロリンー8ーイル基、2,9ーフェ ナンスロリン-10-イル基、2,8-フェナンスロリン-1-イル基、2,8-フェナ ンスロリン-3-イル基、2,8-フェナンスロリン-4-イル基、2,8-フェナンス ロリン-5-イル基、2,8-フェナンスロリン-6-イル基、2,8-フェナンスロリ ンー7-イル基、2,8-フェナンスロリン-9-イル基、2,8-フェナンスロリン-10-イル基、2,7-フェナンスロリン-1-イル基、2,7-フェナンスロリン-3



ーイル基、2,7-フェナンスロリン-4-イル基、2,7-フェナンスロリン-5-イ ル基、2,7-フェナンスロリンー6-イル基、2,7-フェナンスロリンー8-イル基 、2,7-フェナンスロリン-9-イル基、2,7-フェナンスロリン-10-イル基、 1-フェナジニル基、2-フェナジニル基、1-フェノチアジニル基、2-フェノチアジ ニル基、3-フェノチアジニル基、4-フェノチアジニル基、10-フェノチアジニル基 、1-フェノキサジニル基、2-フェノキサジニル基、3-フェノキサジニル基、4-フ ェノキサジニル基、10-フェノキサジニル基、2-オキサゾリル基、4-オキサゾリル 基、5-オキサブリル基、2-オキサジアブリル基、5-オキサジアブリル基、3-フラ ザニル基、2-チエニル基、3-チエニル基、2-メチルピロール-1-イル基、2-メ チルピロール-3-イル基、2-メチルピロール-4-イル基、2-メチルピロール-5 ーイル基、3ーメチルピロールー1ーイル基、3ーメチルピロールー2ーイル基、3ーメ チルピロール-4-イル基、3-メチルピロール-5-イル基、2-t-ブチルピロール - 4 - イル基、3 - (2 - フェニルプロピル)ピロール- 1 - イル基、2 - メチル- 1 -インドリル基、4-メチル-1-インドリル基、2-メチル-3-インドリル基、4-メ チルー3-インドリル基、2-tーブチル1-インドリル基、4-tーブチル1-インド リル基、2-t-ブチル3-インドリル基、4-t-ブチル3-インドリル基等が挙げら れる。

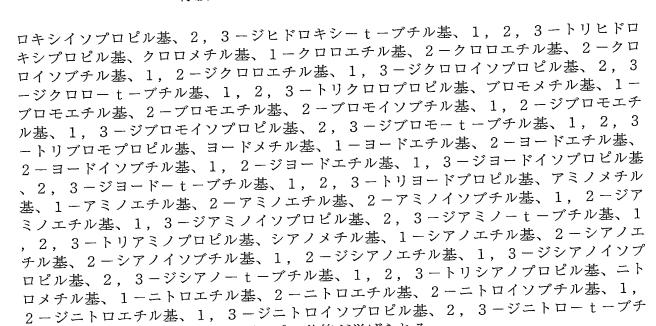
[0018]

 $R^1 \sim R^{10}$ の置換もしくは無置換のアルキル基の例としては、メチル基、エチル基、プ ロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、s-ブチル基、イソブチル基、t-ブチル基 、n-ペンチル基、n-ヘキシル基、n-ヘプチル基、n-オクチル基、ヒドロキシメチ ル基、1-ヒドロキシエチル基、2-ヒドロキシエチル基、2-ヒドロキシイソブチル基 、1,2-ジヒドロキシエチル基、1,3-ジヒドロキシイソプロピル基、2,3-ジヒ ドロキシー t ーブチル基、1,2,3-トリヒドロキシプロピル基、クロロメチル基、1 ークロロエチル基、2ークロロエチル基、2ークロロイソブチル基、1,2ージクロロエ チル基、1,3-ジクロロイソプロピル基、2,3-ジクロローtーブチル基、1,2, 3-トリクロロプロピル基、ブロモメチル基、1-ブロモエチル基、2-ブロモエチル基 、2-ブロモイソブチル基、1,2-ジブロモエチル基、1,3-ジブロモイソプロピル 基、2,3-ジブロモーt-ブチル基、1,2,3-トリブロモプロピル基、ヨードメチ ル基、1-ヨードエチル基、2-ヨードエチル基、2-ヨードイソブチル基、1,2-ジ ヨードエチル基、1,3-ジョードイソプロピル基、2,3-ジョードーt-ブチル基、 1, 2, 3-トリヨードプロピル基、アミノメチル基、1-アミノエチル基、2-アミノ エチル基、2-アミノイソブチル基、1,2-ジアミノエチル基、1,3-ジアミノイソ プロピル基、2,3-ジアミノー t ーブチル基、1,2,3-トリアミノプロピル基、シ アノメチル基、1-シアノエチル基、2-シアノエチル基、2-シアノイソブチル基、1 2 - ジシアノエチル基、1,3 - ジシアノイソプロピル基、2,3 - ジシアノー t - ブ チル基、1,2,3-トリシアノプロピル基、ニトロメチル基、1-ニトロエチル基、2 ーニトロエチル基、2ーニトロイソブチル基、1,2ージニトロエチル基、1,3ージニ トロイソプロピル基、2,3ージニトローtーブチル基、1,2,3ートリニトロプロピ ル基等が挙げられる。

 $\mathbb{R}^1 \sim \mathbb{R}^{10}$ の置換もしくは無置換のシクロアルキル基の例としては、例えば、シクロプ ロピル基、シクロブチル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、4-メチルシクロヘ キシル基、1-アダマンチル基、2-アダマンチル基、1-ノルボルニル基、2-ノルボ ルニル基等が挙げられる。

[0019]

 $R^1 \sim R^{10}$ の置換もしくは無置換のアルコキシ基は、-OYで表される基であり、YO例としては、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、s-ブ チル基、イソブチル基、 t ーブチル基、 n ーペンチル基、 n ーヘキシル基、 n ーヘプチル 基、 n-オクチル基、ヒドロキシメチル基、1-ヒドロキシエチル基、2-ヒドロキシエ チル基、2-ヒドロキシイソブチル基、1,2-ジヒドロキシエチル基、1,3-ジヒド ル基、1,2,3-トリニトロプロピル基等が挙げられる。



[0020]

 $R^1 \sim R^{10}$ の置換もしくは無置換のアラルキル基の例としては、ベンジル基、1-フェ ニルエチル基、2-フェニルエチル基、1-フェニルイソプロピル基、2-フェニルイソ プロピル基、フェニルーtーブチル基、αーナフチルメチル基、1-αーナフチルエチル 基、 $2-\alpha-$ ナフチルエチル基、 $1-\alpha-$ ナフチルイソプロピル基、 $2-\alpha-$ ナフチルイ ソプロピル基、 β ーナフチルメチル基、 $1-\beta$ ーナフチルエチル基、 $2-\beta$ ーナフチルエ チル基、 $1-\beta$ ーナフチルイソプロピル基、 $2-\beta$ ーナフチルイソプロピル基、1-ピロ リルメチル基、2-(1-ピロリル) エチル基、p-メチルベンジル基、m-メチルベン ジル基、o-メチルベンジル基、p-クロロベンジル基、m-クロロベンジル基、o-ク ロロベンジル基、pーブロモベンジル基、mーブロモベンジル基、oーブロモベンジル基 、p-ヨードベンジル基、m-ヨードベンジル基、o-ヨードベンジル基、p-ヒドロキ シベンジル基、m-ヒドロキシベンジル基、o-ヒドロキシベンジル基、p-アミノベン ジル基、m-アミノベンジル基、o-アミノベンジル基、p-ニトロベンジル基、m-ニ トロベンジル基、o-ニトロベンジル基、p-シアノベンジル基、m-シアノベンジル基 、 o ーシアノベンジル基、1-ヒドロキシー2-フェニルイソプロピル基、1-クロロ-2-フェニルイソプロピル基等が挙げられる。

[0021]

 $R^1 \sim R^{10}$ の置換もしくは無置換のアリールオキシ基は、-OY, と表され、Y, の例 としてはフェニル基、1-ナフチル基、2-ナフチル基、1-アントリル基、2-アント リル基、9-アントリル基、1-フェナンスリル基、2-フェナンスリル基、3-フェナ ンスリル基、4-フェナンスリル基、9-フェナンスリル基、1-ナフタセニル基、2-ナフタセニル基、9-ナフタセニル基、1-ピレニル基、2-ピレニル基、4-ピレニル 基、2-ビフェニルイル基、3-ビフェニルイル基、4-ビフェニルイル基、p-ターフ ェニルー4-イル基、p-ターフェニルー3-イル基、p-ターフェニルー2-イル基、 m-ターフェニル-4-イル基、m-ターフェニル-3-イル基、m-ターフェニル-2 ーイル基、o-トリル基、m-トリル基、p-トリル基、p-t-ブチルフェニル基、p - (2-フェニルプロピル)フェニル基、3-メチル-2-ナフチル基、4-メチル-1 ーナフチル基、4-メチルー1-アントリル基、4'-メチルビフェニルイル基、4"t - ブチル-p-ターフェニル-4-イル基、2-ピロリル基、3-ピロリル基、ピラジ ニル基、2-ピリジニル基、3-ピリジニル基、4-ピリジニル基、2-インドリル基、 3-インドリル基、4-インドリル基、5-インドリル基、6-インドリル基、7-イン ドリル基、1-イソインドリル基、3-イソインドリル基、4-イソインドリル基、5-イソインドリル基、6-イソインドリル基、7-イソインドリル基、2-フリル基、3-



フリル基、2-ベンゾフラニル基、3-ベンゾフラニル基、4-ベンゾフラニル基、5-ベンゾフラニル基、6-ベンゾフラニル基、7-ベンゾフラニル基、1-イソベンゾフラ ニル基、3-イソベンゾフラニル基、4-イソベンゾフラニル基、5-イソベンゾフラニ ル基、6-イソベンゾフラニル基、7-イソベンゾフラニル基、2-キノリル基、3-キ ノリル基、4-キノリル基、5-キノリル基、6-キノリル基、7-キノリル基、8-キ ノリル基、1-イソキノリル基、3-イソキノリル基、4-イソキノリル基、5-イソキ ノリル基、6-イソキノリル基、7-イソキノリル基、8-イソキノリル基、2-キノキ サリニル基、5-キノキサリニル基、6-キノキサリニル基、1-カルバゾリル基、2-カルバゾリル基、3-カルバゾリル基、4-カルバゾリル基、1-フェナンスリジニル基 、2-フェナンスリジニル基、3-フェナンスリジニル基、4-フェナンスリジニル基、 6-フェナンスリジニル基、7-フェナンスリジニル基、8-フェナンスリジニル基、9 ーフェナンスリジニル基、10-フェナンスリジニル基、1-アクリジニル基、2-アク リジニル基、3-アクリジニル基、4-アクリジニル基、9-アクリジニル基、1,7-フェナンスロリン-2-イル基、1,7-フェナンスロリン-3-イル基、1,7-フェ ナンスロリンー4-イル基、1,7-フェナンスロリン-5-イル基、1,7-フェナン スロリンー6-イル基、1、7-フェナンスロリン-8-イル基、1、7-フェナンスロ リン-9-イル基、1,7-フェナンスロリン-10-イル基、1,8-フェナンスロリ ン-2-イル基、1,8-フェナンスロリン-3-イル基、1,8-フェナンスロリンー 4-イル基、1,8-フェナンスロリン-5-イル基、1,8-フェナンスロリン-6-イル基、1,8-フェナンスロリン-7-イル基、1,8-フェナンスロリン-9-イル 基、1、8-フェナンスロリン-10-イル基、1、9-フェナンスロリン-2-イル基 、1、9-フェナンスロリン-3-イル基、1、9-フェナンスロリン-4-イル基、1 9-フェナンスロリン-5-イル基、1,9-フェナンスロリン-6-イル基、1,9 - フェナンスロリン- 7 - イル基、1,9-フェナンスロリン-8-イル基、1,9-フ ェナンスロリン-10-イル基、1,10-フェナンスロリン-2-イル基、1,10-フェナンスロリンー3ーイル基、1,10ーフェナンスロリンー4ーイル基、1,10ー フェナンスロリン-5-イル基、2,9-フェナンスロリン-1-イル基、2,9-フェ ナンスロリン-3-イル基、2,9-フェナンスロリン-4-イル基、2,9-フェナン スロリン-5-イル基、2,9-フェナンスロリン-6-イル基、2,9-フェナンスロ リンー7-イル基、2,9-フェナンスロリン-8-イル基、2,9-フェナンスロリン - 10-イル基、2,8-フェナンスロリン-1-イル基、2,8-フェナンスロリンー 3-イル基、2,8-フェナンスロリン-4-イル基、2,8-フェナンスロリン-5-イル基、2,8-フェナンスロリン-6-イル基、2,8-フェナンスロリン-7-イル 基、2、8-フェナンスロリン-9-イル基、2、8-フェナンスロリン-10-イル基 、2,7-フェナンスロリン-1-イル基、2,7-フェナンスロリン-3-イル基、2 7-フェナンスロリン-4-イル基、2,7-フェナンスロリン-5-イル基、2,7 ーフェナンスロリンー6-イル基、2,7-フェナンスロリン-8-イル基、2,7-フ ェナンスロリン-9-イル基、2,7-フェナンスロリン-10-イル基、1-フェナジ ニル基、2-フェナジニル基、1-フェノチアジニル基、2-フェノチアジニル基、3-フェノチアジニル基、4-フェノチアジニル基、1-フェノキサジニル基、2-フェノキ サジニル基、3-フェノキサジニル基、4-フェノキサジニル基、2-オキサゾリル基、 4-オキサゾリル基、5-オキサゾリル基、2-オキサジアゾリル基、5-オキサジアゾ リル基、3-フラザニル基、2-チエニル基、3-チエニル基、2-メチルピロール-1 ーイル基、2ーメチルピロールー3ーイル基、2ーメチルピロールー4ーイル基、2ーメ チルピロールー5-イル基、3-メチルピロールー1-イル基、3-メチルピロールー2 -イル基、3-メチルピロール-4-イル基、3-メチルピロール-5-イル基、2-t ーブチルピロールー4ーイル基、3ー(2ーフェニルプロピル)ピロールー1ーイル基、 2-メチル-1-インドリル基、4-メチル-1-インドリル基、2-メチル-3-イン ドリル基、4-メチル-3-インドリル基、2-t-ブチル1-インドリル基、4-t-ブチル 1 ーインドリル基、 2 ー t ーブチル 3 ーインドリル基、 4 ー t ーブチル 3 ーインド

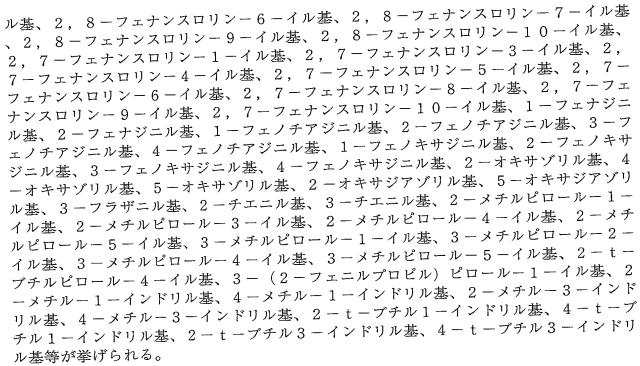
İ



リル基等が挙げられる。

[0022]

 $R^1 \sim R^{10}$ の置換もしくは無置換のアリールチオ基は、-SY"と表され、Y"の例と してはフェニル基、1-ナフチル基、2-ナフチル基、1-アントリル基、2-アントリ ル基、9-アントリル基、1-フェナンスリル基、2-フェナンスリル基、3-フェナン スリル基、4-フェナンスリル基、9-フェナンスリル基、1-ナフタセニル基、2-ナ フタセニル基、9ーナフタセニル基、1-ピレニル基、2-ピレニル基、4-ピレニル基 、 2 -ビフェニルイル基、 3 -ビフェニルイル基、 4 -ビフェニルイル基、 p -ターフェ ニルー4-イル基、p-ターフェニルー3-イル基、p-ターフェニルー2-イル基、m ーターフェニルー 4 ーイル基、mーターフェニルー 3 ーイル基、mーターフェニルー 2 ー イル基、o-トリル基、m-トリル基、p-トリル基、p-t-ブチルフェニル基、p-(2-フェニルプロピル)フェニル基、3-メチル-2-ナフチル基、4-メチル-1-ナフチル基、4-メチル-1-アントリル基、4'-メチルビフェニルイル基、4"-t ーブチルー p -ターフェニルー 4 -イル基、 2 -ピロリル基、 3 -ピロリル基、ピラジニ ル基、2-ピリジニル基、3-ピリジニル基、4-ピリジニル基、2-インドリル基、3 -インドリル基、4-インドリル基、5-インドリル基、6-インドリル基、7-インド リル基、1-イソインドリル基、3-イソインドリル基、4-イソインドリル基、5-イ ソインドリル基、6-イソインドリル基、7-イソインドリル基、2-フリル基、3-フ リル基、2-ベンゾフラニル基、3-ベンゾフラニル基、4-ベンゾフラニル基、5-ベ ンゾフラニル基、6-ベンゾフラニル基、7-ベンゾフラニル基、1-イソベンゾフラニ ル基、3-イソベンゾフラニル基、4-イソベンゾフラニル基、5-イソベンゾフラニル 基、6-イソベンゾフラニル基、7-イソベンゾフラニル基、2-キノリル基、3-キノ リル基、4-キノリル基、5-キノリル基、6-キノリル基、7-キノリル基、8-キノ リル基、1-イソキノリル基、3-イソキノリル基、4-イソキノリル基、5-イソキノ リル基、6-イソキノリル基、7-イソキノリル基、8-イソキノリル基、2-キノキサ リニル基、5-キノキサリニル基、6-キノキサリニル基、1-カルバゾリル基、2-カ ルバゾリル基、3-カルバゾリル基、4-カルバゾリル基、1-フェナンスリジニル基、 2-フェナンスリジニル基、3-フェナンスリジニル基、4-フェナンスリジニル基、6 ーフェナンスリジニル基、7-フェナンスリジニル基、8-フェナンスリジニル基、9-フェナンスリジニル基、10-フェナンスリジニル基、1-アクリジニル基、2-アクリ ジニル基、3-アクリジニル基、4-アクリジニル基、9-アクリジニル基、1,7-フ ェナンスロリンー2ーイル基、1,7ーフェナンスロリンー3ーイル基、1,7ーフェナ ンスロリン-4-イル基、1,7-フェナンスロリン-5-イル基、1,7-フェナンス ロリンー6-イル基、1,7-フェナンスロリン-8-イル基、1,7-フェナンスロリ ン-9-イル基、1,7-フェナンスロリン-10-イル基、1,8-フェナンスロリン -2-イル基、1,8-フェナンスロリン-3-イル基、1,8-フェナンスロリン-4 -イル基、1,8-フェナンスロリン-5-イル基、1,8-フェナンスロリン-6-イ ル基、1,8-フェナンスロリン-7-イル基、1,8-フェナンスロリン-9-イル基 、1,8-フェナンスロリン-10-イル基、1,9-フェナンスロリン-2-イル基、 1,9-フェナンスロリン-3-イル基、1,9-フェナンスロリン-4-イル基、1, 9-フェナンスロリン-5-イル基、1,9-フェナンスロリン-6-イル基、1,9-フェナンスロリンー7ーイル基、1,9ーフェナンスロリン-8ーイル基、1,9ーフェ ナンスロリン-10-イル基、1,10-フェナンスロリン-2-イル基、1,10-フ ェナンスロリン-3-イル基、1,10-フェナンスロリン-4-イル基、1,10-フ ェナンスロリン-5-イル基、2,9-フェナンスロリン-1-イル基、2,9-フェナ ンスロリン-3-イル基、2、9-フェナンスロリン-4-イル基、2、9-フェナンス ロリン-5-イル基、2,9-フェナンスロリン-6-イル基、2,9-フェナンスロリ ンー7ーイル基、2,9ーフェナンスロリン-8ーイル基、2,9ーフェナンスロリン-10-イル基、2,8-フェナンスロリン-1-イル基、2,8-フェナンスロリン-3 -イル基、2,8-フェナンスロリン-4-イル基、2,8-フェナンスロリン-5-イ



[0023]

 $R^1 \sim R^{10}$ の置換もしくは無置換のアルコキシカルボニル基は-COOZと表され、Zの例としてはメチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、s-ブ チル基、イソブチル基、tーブチル基、nーペンチル基、nーヘキシル基、nーヘプチル 基、 n-オクチル基、ヒドロキシメチル基、1-ヒドロキシエチル基、2-ヒドロキシエ チル基、2-ヒドロキシイソブチル基、1,2-ジヒドロキシエチル基、1,3-ジヒド ロキシイソプロピル基、2,3-ジヒドロキシーt-ブチル基、1,2,3-トリヒドロ キシプロピル基、クロロメチル基、1-クロロエチル基、2-クロロエチル基、2-クロ ロイソブチル基、1,2-ジクロロエチル基、1,3-ジクロロイソプロピル基、2,3 -ジクロローt-ブチル基、1,2,3-トリクロロプロピル基、ブロモメチル基、1-ブロモエチル基、2ーブロモエチル基、2ーブロモイソブチル基、1,2ージブロモエチ ル基、1,3-ジブロモイソプロピル基、2,3-ジブロモーt-ブチル基、1,2,3 ートリブロモプロピル基、ヨードメチル基、1-ヨードエチル基、2-ヨードエチル基、 2-ヨードイソブチル基、1,2-ジョードエチル基、1,3-ジョードイソプロピル基 、 2 , 3 -ジヨードーt-ブチル基、 1 , 2 , 3 -トリヨードプロピル基、アミノメチル 基、1-アミノエチル基、2-アミノエチル基、2-アミノイソブチル基、1,2-ジア ミノエチル基、1,3-ジアミノイソプロピル基、2,3-ジアミノーt-ブチル基、1 2,3-トリアミノプロピル基、シアノメチル基、1-シアノエチル基、2-シアノエ チル基、2-シアノイソブチル基、1,2-ジシアノエチル基、1,3-ジシアノイソプ ロピル基、2,3-ジシアノーt-ブチル基、1,2,3-トリシアノプロピル基、ニト ロメチル基、1-ニトロエチル基、2-ニトロエチル基、2-ニトロイソブチル基、1, 2-ジニトロエチル基、1,3-ジニトロイソプロピル基、2,3-ジニトローtーブチ ル基、1,2,3-トリニトロプロピル基等が挙げられる。

[0024]

 $R^1 \sim R^{10}$ のハロゲン原子としては、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素等が挙げられる。 前記 $A r^1$ 、 $A r^2$ 及び $R^1 \sim R^{10}$ の示す基における置換基としては、ハロゲン原子、 ヒドロキシル基、ニトロ基、シアノ基、アルキル基、アリール基、シクロアルキル基、ア ルコキシ基、芳香族複素環基、アラルキル基、アリールオキシ基、アリールチオ基、アル コキシカルボニル基、又はカルボキシル基などが挙げられる。

 $A r^1$ 、 $A r^2$ 、 R^9 及び R^{10} は、それぞれ複数であってもよく、隣接するもの同士で 飽和もしくは不飽和の環状構造を形成していてもよく、環状構造としては、ベンゼン環等



の不飽和6員環の他、飽和もしくは不飽和の5員環又は7員環構造等が挙げられる。

[0025]

本発明の有機EL素子用材料は、上記一般式(1')で表される非対称アントラセン誘導体からなる。

一般式(1')は、前記一般式(1)において、 A^1 ,及び A^2 ,が、それぞれ独立に、置換もしくは無置換の核炭素数 $10\sim 20$ の縮合芳香族環基であり、 A^1 ,及び A^2 ,の少なくとも一方は、4位に置換基を有するナフタレンー 1 ーイル基又は置換もしくは無置換の核炭素数 $12\sim 20$ の縮合芳香族環基であると限定したものであり、 Ar^1 、 Ar^2 、 $R^1\sim R^{10}$ は、それぞれ独立に、前記と同じであるため、これら各基の具体例、好ましい基、置換基の例は、前記で説明したものと同じである。また、一般式(1)同様に、一般式(1')において、中心のアントラセンの 9位及び 10位に、該アントラセン上に示す 11、11、12 において、中心のアントラセンの 13 位に、该アントラセン上に示す 13 中心のアントラセンの 14 において、中心のアントラセンの 15 において、中心のアントラセンの 16 において、中心のアントラセンの 17 において、中心のアントラセンの 18 に対して対称型となる基が結合する場合はない。

一般式 (1,) は一般式 (1) に含まれるので、以下単に一般式 (1) と言った場合には一般式 (1,) も含んでいる。

[0026]

本発明における一般式(1)で表される非対称アントラセン誘導体の具体例を以下に示すが、これら例示化合物に限定されるものではない。

【化3】

[0027]



【化4】



本発明の一般式(1)で表される非対称アントラセン誘導体は、公知の方法によりハロゲン化アリール化合物とアントラセンボロン酸化合物を出発原料として、鈴木カップリング反応・ハロゲン化反応・ホウ酸化反応を適宜組み合わせて、合成することができる。以下にその合成スキームを示す。

[0029]



【化5】



[0030]

鈴木カップリング反応は、これまでに数多くの報告(Chem. Rev., Vol. 95, No. 7, 2457(1995)等)がなされており、これらに記載の反応条件で実施することができる。

反応は、通常、常圧下、窒素、アルゴン、ヘリウム等の不活性雰囲気下で実施されるが、必要に応じて加圧条件下に実施することも出来る。反応温度は $15\sim300$ の範囲であるが、特に好ましくは $30\sim200$ である。

反応溶媒としては、水、ベンゼン、トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素類、1, 2 ージメトキシエタン、ジエチルエーテル、メチルー t ーブチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン等のエーテル類、ペンタン、ヘキサン、ヘプタン、オクタン、シクロヘキサン等の飽和炭化水素類、ジクロロメタン、クロロホルム、四塩化炭素、1, 2 ージクロロエタン、1, 1, 1 ートリクロロエタンなどのハロゲン類、アセトニトリル、ベンゾニトリル等のニトリル類、酢酸エチル、酢酸メチル、酢酸ブチル等のエステル類、N, N ージメチルホルムアミド、N, N ージメチルアセトアミド、N ージメチルポルムアミド、N, N ージメチルアセトアミド、N ージメチルポルムアミド、N ージメチルアセトアミド、N ーズチルピロリドン等のアミド類などを単一又は混合して使用することができる。これらの中で、好ましくは、トルエン、1, 2 ージメトキシエタン、ジオキサン、水である。溶媒の使用量はアリールボロン酸又はその誘導体に対して、通常 3 ~ 5 0 重量倍、好ましくは 4 ~ 2 0 重量倍である。

反応に用いる塩基としては、例えば、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、水酸化ナトリウム水酸化カリウム、炭酸水素ナトリウム、炭酸水素カリウム、炭酸マグネシウム、、炭酸リチウム、ふっ化カリウム、フッ化セシウム、塩化セシウム、臭化セシウム、炭酸セシウム、リン酸カリウム、メトキシナトリウム、tーブトキシカリウム、tーブトキシナトリウム、tーブトキシリチウム等が挙げられ、好ましくは炭酸ナトリウムである。これらの塩基の使用量は、アリールボロン酸又はその誘導体に対して、通常0.7~10モル当量、好ましくは0.9~6モル当量である。

[0031]

反応に用いる触媒としては、例えば、テトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム、ジクロロビス(トリフェニルホスフィン)パラジウム、ジクロロ[ビス(ジフェニルホスフィノ)プロパン] パラジウム、ジクロロ[ビス(ジフェニルホスフィノ)プロパン] パラジウム、ジクロロ[ビス(ジフェニルホスフィノ)プロパン] パラジウム、ジクロロ[ビス(ジフェニルホスフィノ)ブタン] パラジウム触媒、テトラキス(トリフェニルホスフィン)ニッケル、ジクロロビス(トリフェニルホスフィン)ニッケル、ジクロロ[ビス(ジフェニルホスフィン)がフェニルホスフィノ)プロパン]ニッケル、ジクロロ[ビス(ジフェニルホスフィノ)ブロン コニッケル、、ジクロロ[ビス(ジフェニルホスフィノ)フェロセン]ニッケル等のコーッケル触媒等が挙げられ、好ましくはテトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウムである。これらの触媒の使用量はハロゲン化アリール化合物に対して、通常 0.001 ~1 モル当量、好ましくは 0.01 ~1 モル当量、好ましくは 0.01 ~1 モル当量である。

ハロゲン化アリール化合物のハロゲンとしては、例えば、ヨウ素原子、臭素原子、塩素原子等が挙げられ、好ましくはヨウ素原子、臭素原子である。

ハロゲン化反応におけるハロゲン化剤は特に限定されるものではないが、例えば、N-ハロゲン化コハク酸イミドが好適に用いられる。ハロゲン化剤の使用量はアリール化合物に対し、通常 $0.8\sim10$ モル当量、好ましくは $1\sim5$ モル当量である。

反応は、通常、窒素、アルゴン、ヘリウム等の不活性雰囲気下、不活性溶媒中で実施される。使用される不活性溶媒としては、例えば、N, N-ジメチルホルムアミド、<math>N, $N-\widetilde{S}$ のには、が、 $N-\widetilde{S}$ のになった。使用される不活性溶媒としては、例えば、N, $N-\widetilde{S}$ のになった。四塩化炭素、クロロベンゼン、ジクロロベンゼン、ニトロベンゼン、トルエン、キシレンメチルセロソルブ、エチルセロソルブ、水等が挙げられ、好ましくはN, $N-\widetilde{S}$ がより、 $N-\widetilde{S}$ のに対し、通常 $N-\widetilde{S}$ の重量倍、好ましくは $N-\widetilde{S}$ の重量倍である。反応温度は、通常 $N-\widetilde{S}$ ので実施され、好ましくは $N-\widetilde{S}$ の $N-\widetilde{S}$ の

[0032]

ホウ酸化反応は、既知の方法(日本化学会編・実験化学講座第4版24巻61~90頁 やJ.Org.Chem., Vol. 60,7508 (1995) 等) により実施することが可能である。例えば、ハ ロゲン化アリール化合物のリチオ化もしくはグリニャール反応を経由する反応の場合、通 常、窒素、アルゴン、ヘリウム等の不活性雰囲気下で実施され、反応溶媒としては不活性 溶媒が用いられる。例えば、ペンタン、ヘキサン、ヘプタン、オクタン、シクロヘキサン 等の飽和炭化水素類、1,2-ジメトキシエタン、ジエチルエーテル、メチルーtーブチ ルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン等のエーテル類、ベンゼン、トルエン、キ シレン等の芳香族炭化水素類を単一もしくは混合溶媒として用いることができ、好ましく はジエチルエーテル、トルエンである。溶媒の使用量は、ハロゲン化アリール化合物に対 し通常3~50重量倍、好ましくは4~20重量倍である。

リチオ化剤としては、例えば、nーブチルリチウム、tーブチルリチウム、フェニルリ チウム、メチルリチウム等のアルキル金属試薬、リチウムジイソプロピルアミド、リチウ ムビストリメチルシリルアミド等のアミド塩基を用いることができ、好ましくはnーブチ ルリチウムである。また、グリニャール試薬は、ハロゲン化アリール化合物と金属マグネ シウムの反応により調製することができる。ホウ酸化剤であるホウ酸トリアルキルとして は、例えば、ホウ酸トリメチル、ホウ酸トリエチル、ホウ酸トリイソプロピル、ホウ酸ト リブチル等を使用することができ、好ましくはホウ酸トリメチル、ホウ酸トリイソプロビ ルである。

リチオ化剤及び金属マグネシウムの使用量は、それぞれハロゲン化アリール化合物に対 し、通常 $1\sim1$ 0 モル当量、好ましくは $1\sim2$ モル当量であり、ホウ酸トリアルキルの使 用量は、ハロゲン化アリール化合物に対し、通常 $1 \sim 1$ 0 モル当量、好ましくは $1 \sim 5$ モ ル当量である。反応温度は、通常-100~50 \mathbb{C} 、好ましくは-75~10 \mathbb{C} である。

[0033]

本発明の有機EL素子は、陰極と陽極間に少なくとも発光層を含む一層又は複数層から なる有機薄膜層が挟持されている有機EL素子において、該有機薄膜層の少なくとも1層 が、前記有機EL素子用発光材料又は有機EL素子用材料を単独もしくは混合物の成分と して含有する。

前記発光層が、前記有機EL素子用発光材料又は有機EL素子用材料を単独もしくは混 合物の成分として含有すると好ましい。

前記有機薄膜層が、前記有機EL素子用発光材料又は有機EL素子用材料をホスト材料 として含有すると好ましい。

また、本発明の有機EL素子は、前記発光層が、さらにアリールアミン化合物及び/又 はスチリルアミン化合物を含有すると好ましい。

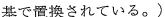
スチリルアミン化合物としては、下記一般式(A)で表されるものが好ましい。

【化6】

$$Ar^3 + \left(NAr^4\right)$$

[0034]

(式中、Ar³は、フェニル基、ビフェニル基、ターフェニル基、スチルベン基、ジスチ リルアリール基から選ばれる基であり、 $A r^4$ 及び $A r^5$ は、それぞれ水素原子又は炭素 数が $6\sim20$ の芳香族環基であり、 Ar^3 、 Ar^4 及び Ar^5 は置換されいてもよい。pは $1\sim4$ の整数である。さらに好ましくは Ar^4 又は Ar^5 の少なくとも一方はスチリル



ここで、炭素数が6~20の芳香族環基としては、フェニル基、ナフチル基、アントラニル基、フェナンスリル基、ターフェニル基等が挙げられる。

[0035]

アリールアミン化合物としては、下記一般式(B)で表されるものが好ましい。 【化7】

$$Ar^{6} + \left(\bigwedge_{Ar^{8}}^{Ar^{7}} \right) q$$

(式中、 $Ar^6 \sim Ar^8$ は、置換もしくは無置換の核炭素数 $5 \sim 40$ のアリール基である。 g は $1 \sim 4$ の整数である。)

[0036]

ここで、核炭素数が5~40のアリール基としては、例えば、フェニル基、ナフチル基、アントラニル基、フェナンスリル基、ピレニル基、コロニル基、ビフェニル基、ターフェニル基、ピローリル基、フラニル基、チオフェニル基、ベンゾチオフェニル基、オキサジアゾリル基、ジフェニルアントラニル基、インドリル基、カルバゾリル基、ピリジル基、ベンゾキノリル基、フルオランテニル基、アセナフトフルオランテニル基、スチルベン基等が挙げられる。なお、このアリール基の好ましい置換基としては、炭素数1~6のアルキル基(エチル基、メチル基、iープロピル基、nープロピル基、sーブチル基、tーブチル基、ペンチル基、ヘキシル基、シクロペンチル基、シクロペキシル基等)、炭素数1~6のアルコキシ基(エトキシ基、メトキシ基、iープロポキシ基、nープロポキシ基、sーブトキシ基、tーブトキシ基、ペントキシ基、ヘキシルオキシ基、シクロペントキシ基、シクロヘキシルオキシ基等)、核原子数5~40のアリール基で置換されたアミノ基、核原子数5~40のアリール基を有するエステル基、炭素数1~6のアルキル基を有するエステル基、シアノ基、ニトロ基、ハロゲン原子等が挙げられる。

[0037]

以下、本発明の有機EL素子の素子構成について説明する。 本発明の有機EL素子の代表的な素子構成としては、

- (1)陽極/発光層/陰極
- (2) 陽極/正孔注入層/発光層/陰極
- (3) 陽極/発光層/電子注入層/陰極
- (4)陽極/正孔注入層/発光層/電子注入層/陰極
- (5)陽極/有機半導体層/発光層/陰極
- (6) 陽極/有機半導体層/電子障壁層/発光層/陰極
- (7)陽極/有機半導体層/発光層/付着改善層/陰極
- (8)陽極/正孔注入層/正孔輸送層/発光層/電子注入層/陰極
- (9) 陽極/絶縁層/発光層/絶縁層/陰極
- (10)陽極/無機半導体層/絶縁層/発光層/絶縁層/陰極
- (11)陽極/有機半導体層/絶縁層/発光層/絶縁層/陰極
- (12)陽極/絶縁層/正孔注入層/正孔輸送層/発光層/絶縁層/陰極
- (13)陽極/絶縁層/正孔注入層/正孔輸送層/発光層/電子注入層/陰極

などの構造を挙げることができる。



これらの中で通常(8)の構成が好ましく用いられるが、これらに限定されるものではない。

この有機EL素子は、通常透光性の基板上に作製する。この透光性基板は有機EL素子を支持する基板であり、その透光性については、 $400\sim700$ nmの可視領域の光の透過率が50%以上であるものが望ましく、さらに平滑な基板を用いるのが好ましい。

[0038]

このような透光性基板としては、例えば、ガラス板、合成樹脂板などが好適に用いられる。ガラス板としては、特にソーダ石灰ガラス、バリウム・ストロンチウム含有ガラス、鉛ガラス、アルミノケイ酸ガラス、ホウケイ酸ガラス、バリウムホウケイ酸ガラス、石英などで成形された板が挙げられる。また、合成樹脂 板としては、ポリカーボネート樹脂、アクリル樹脂、ポリエチレンテレフタレート樹脂、ポリエーテルサルファイド樹脂、ポリサルフォン樹脂などの板か挙げられる。

[0039]

次に、陽極は、正孔を正孔輸送層または発光層に注入する役割を担うものであり、4.5 e V以上の仕事関数を有することが効果的である。本発明に用いられる陽極材料の具体例としては、酸化インジウム錫合金(ITO)、酸化錫(NESA)、金、銀、白金、銅等が適用できる。また陰極としては、電子輸送層または発光層に電子を注入する目的で、仕事関数の小さい材料が好ましい。

陽極はこれらの電極物質を蒸着法やスパッタリング法等の方法で薄膜を形成させること により作製することができる。

このように発光層からの発光を陽極から取り出す場合、陽極の発光に対する透過率が10%より大きくすることが好ましい。また陽極のシート抵抗は、数百 Ω / \square 以下が好ましい。陽極の膜厚は材料にもよるが、通常10nm \sim 1 μ m、好ましくは10 \sim 200nmの範囲で選択される。

[0040]

本発明の有機EL素子においては、発光層は、

- (i) 注入機能;電界印加時に陽極又は正孔注入層より正孔を注入することができ、陰極 又は電子注入層より電子を注入することができる機能
 - (ii) 輸送機能;注入した電荷(電子と正孔)を電界の力で移動させる機能
- (iii) 発光機能;電子と正孔の再結合の場を提供し、これを発光につなげる機能を有する。

この発光層を形成する方法としては、例えば蒸着法、スピンコート法、LB法等の公知の方法を適用することができる。発光層は、特に分子堆積膜であることが好ましい。ここで分子堆積膜とは、気相状態の材料化合物から沈着され形成された薄膜や、溶液状態または液相状態の材料化合物から固体化され形成された膜のことであり、通常この分子堆積膜は、LB法により形成された薄膜(分子累積膜)とは凝集構造、高次構造の相違や、それに起因する機能的な相違により区分することができる。

また特開昭57-51781号公報に開示されているように、樹脂等の結着剤と材料化合物とを溶剤に溶かして溶液とした後、これをスピンコート法等により薄膜化することによっても、発光層を形成することができる。

本発明の目的が損なわれない範囲で、所望により、発光層に、本発明の発光材料以外の他の公知の発光材料を含有させてもよく、また、本発明の発光材料を含む発光層に、他の公知の発光材料を含む発光層を積層してもよい。

[0041]

次に、正孔注入・輸送層は、発光層への正孔注入を助け、発光領域まで輸送する層であって、正孔移動度が大きく、イオン化エネルギーが通常 5.5 eV以下と小さい。このような正孔注入・輸送層としてはより低い電界強度で正孔を発光層に輸送する材料が好ましく、さらに正孔の移動度が、例えば $10^4 \sim 10^6 V/c$ mの電界印加時に、少なくとも 10^{-6} c m² /V・秒であるものが好ましい。このような材料としては、従来、光導伝材料において正孔の電荷輸送材料として慣用されているものや、有機EL素子の正孔注入層



に使用されている公知のものの中から任意のものを選択して用いることができる。

具体例としては、例えば、トリアゾール誘導体(米国特許3,112,197号明細書 等参照)、オキサジアゾール誘導体(米国特許3,189,447号明細書等参照)、イ ミダゾール誘導体(特公昭37-16096号公報等参照)、ポリアリールアルカン誘導 体(米国特許3,615,402号明細書、同第3,820,989号明細書、同第3, 542,544号明細書、特公昭45-555号公報、同51-10983号公報、特開 昭51-93224号公報、同55-17105号公報、同56-4148号公報、同5 5-108667号公報、同55-156953号公報、同56-36656号公報等参 照)、ピラゾリン誘導体およびピラゾロン誘導体(米国特許第3,180,729号明細 書、同第4,278,746号明細書、特開昭55-88064号公報、同55-880 65号公報、同49-105537号公報、同55-51086号公報、同56-800 51号公報、同56-88141号公報、同57-45545号公報、同54-1126 37号公報、同55-74546号公報等参照)、フェニレンジアミン誘導体(米国特許 第3,615,404号明細書、特公昭51-10105号公報、同46-3712号公 報、同47-25336号公報、特開昭54-53435号公報、同54-110536 号公報、同54-119925号公報等参照)、アリールアミン誘導体(米国特許第3, 567,450号明細書、同第3,180,703号明細書、同第3,240,597号 明細書、同第3,658,520号明細書、同第4,232,103号明細書、同第4, 175,961号明細書、同第4,012,376号明細書、特公昭49-35702号 公報、同39-27577号公報、特開昭55-144250号公報、同56-1191 32号公報、同56-22437号公報、西独特許第1,110,518号明細書等参照)、アミノ置換カルコン誘導体(米国特許第3,526,501号明細書等参照)、オキ サゾール誘導体(米国特許第3,257,203号明細書等に開示のもの)、スチリルア ントラセン誘導体(特開昭56-46234号公報等参照)、フルオレノン誘導体(特開 昭54-110837号公報等参照)、ヒドラゾン誘導体(米国特許第3,717,46 2号明細書、特開昭54-59143号公報、同55-52063号公報、同55-52 064号公報、同55-46760号公報、同55-85495号公報、同57-113 50号公報、同57-148749号公報、特開平2-311591号公報等参照)、ス チルベン誘導体(特開昭61-210363号公報、同第61-228451号公報、同 61-14642号公報、同61-72255号公報、同62-47646号公報、同6 2-36674号公報、同62-10652号公報、同62-30255号公報、同60 - 9 3 4 5 5 号公報、同 6 0 - 9 4 4 6 2 号公報、同 6 0 - 1 7 4 7 4 9 号公報、同 6 0 -175052号公報等参照)、シラザン誘導体(米国特許第4,950,950号明細 書)、ポリシラン系(特開平2-204996号公報)、アニリン系共重合体(特開平2 -282263号公報)、特開平1-211399号公報に開示されている導電性高分子 オリゴマー (特にチオフェンオリゴマー) 等を挙げることができる。

正孔注入層の材料としては上記のものを使用することができるが、ポルフィリン化合物 (特開昭63-2956965号公報等に開示のもの)、芳香族第三級アミン化合物およ びスチリルアミン化合物(米国特許第4,127,412号明細書、特開昭53-270 33号公報、同54-58445号公報、同54-149634号公報、同54-642 99号公報、同55-79450号公報、同55-144250号公報、同56-119 132号公報、同61-295558号公報、同61-98353号公報、同63-29 5695号公報等参照)、特に芳香族第三級アミン化合物を用いることが好ましい。 また米国特許第5,061,569号に記載されている2個の縮合芳香族環を分子内に有 する、例えば4, 4' -ビス(N-(1-ナフチル)-N-フェニルアミノ)ビフェニル (以下NPDと略記する)、また特開平4-308688号公報に記載されているトリフ ェニルアミンユニットが3つスターバースト型に連結された4,4',4"ートリス(N -(3-メチルフェニル)-N-フェニルアミノ)トリフェニルアミン(以下MTDATAと略記する) 等を挙げることができる。



[0043]

また、発光層の材料として示した前述の芳香族ジメチリディン系化合物の他、p型Si 、p型SiC等の無機化合物も正孔注入層の材料として使用することができる。

正孔注入、輸送層は上述した化合物を、例えば真空蒸着法、スピンコート法、キャスト法、LB法等の公知の方法により薄膜化することにより形成することができる。正孔注入、輸送層としての膜厚は特に制限はないが、通常は $5\,n\,m\sim5\,\mu\,m$ である。この正孔注入、輸送層は正孔輸送帯域に本発明の化合物を含有していれば、上述した材料の一種または二種以上からなる一層で構成されてもよいし、または前記正孔注入、輸送層とは別種の化合物からなる正孔注入、輸送層を積層したものであってもよい。

[0044]

また、有機半導体層は発光層への正孔注入または電子注入を助ける層であって、10-10S/cm以上の導電率を有するものが好適である。このような有機半導体層の材料としては、含チオフェンオリゴマーや特開平8-193191号公報に開示してある含アリールアミンオリゴマー等の導電性オリゴマー、含アリールアミンデンドリマー等の導電性デンドリマー等を用いることができる。

[0045]

次に、電子注入層・輸送層は、発光層への電子の注入を助け、発光領域まで輸送する層であって、電子移動度が大きく、また付着改善層は、この電子注入層の中で特に陰極との付着が良い材料からなる層である。電子注入層に用いられる材料としては、8ーヒドロキシキノリンまたはその誘導体の金属錯体やオキサジアゾール誘導体が好適である。上記8ーヒドロキシキノリンまたはその誘導体の金属錯体の具体例としては、オキシン(一般に8ーキノリノール又は8ーヒドロキシキノリン)のキレートを含む金属キレートオキシノイド化合物、例えばトリス(8ーキノリノール)アルミニウムを電子注入材料として用いることができる。

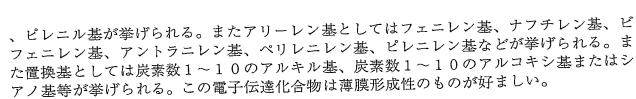
[0046]

一方、オキサジアゾール誘導体としては、以下の一般式で表される電子伝達化合物が挙げられる。

【化8】

$$Ar^{\frac{1}{2}} = Ar^{\frac{1}{2}} = Ar^{$$

ここでアリール基としてはフェニル基、ビフェニル基、アントラニル基、ペリレニル基



[0047]

上記電子伝達性化合物の具体例としては下記のものを挙げることができる。

【化9】

[0048]

本発明の有機EL素子の好ましい形態に、電子を輸送する領域または陰極と有機層の界 面領域に、還元性ドーパントを含有する素子がある。ここで、還元性ドーパントとは、電 子輸送性化合物を還元ができる物質と定義される。したがって、一定の還元性を有するも のであれば、様々なものが用いられ、例えば、アルカリ金属、アルカリ土類金属、希土類 金属、アルカリ金属の酸化物、アルカリ金属のハロゲン化物、アルカリ土類金属の酸化物 、アルカリ土類金属のハロゲン化物、希土類金属の酸化物または希土類金属のハロゲン化 物、アルカリ金属の有機錯体、アルカリ土類金属の有機錯体、希土類金属の有機錯体から なる群から選択される少なくとも一つの物質を好適に使用することができる。

また、より具体的に、好ましい還元性ドーパントとしては、Na(仕事関数:2.36 e V) 、K (仕事関数:2. 28 e V) 、R b (仕事関数:2. 16 e V) およびC s (仕事関数: 1.95eV)からなる群から選択される少なくとも一つのアルカリ金属や、 Ca (仕事関数:2.9 eV)、Sr (仕事関数:2.0~2.5 eV)、およびBa (仕事関数: 2.52eV)からなる群から選択される少なくとも一つのアルカリ土類金属 が挙げられる仕事関数が2.9 e V以下のものが特に好ましい。これらのうち、より好ま しい還元性ドーパントは、K、RbおよびCsからなる群から選択される少なくとも一つ のアルカリ金属であり、さらに好ましくは、RbまたはCsであり、最も好ましのは、C s である。これらのアルカリ金属は、特に還元能力が高く、電子注入域への比較的少量の 添加により、有機EL素子における発光輝度の向上や長寿命化が図られる。また、仕事関 数が2.9 e V以下の還元性ドーパントとして、これら2種以上のアルカリ金属の組合わ



せも好ましく、特に、Csを含んだ組み合わせ、例えば、CsとNa、CsとK、Csと RbあるいはCsとNaとKとの組み合わせであることが好ましい。Csを組み合わせて 含むことにより、還元能力を効率的に発揮することができ、電子注入域への添加により、 有機EL素子における発光輝度の向上や長寿命化が図られる。

[0049]

本発明においては陰極と有機層の間に絶縁体や半導体で構成される電子注入層をさらに 設けても良い。この時、電流のリークを有効に防止して、電子注入性を向上させることが できる。このような絶縁体としては、アルカリ金属カルコゲナイド、アルカリ土類金属カ ルコゲナイド、アルカリ金属のハロゲン化物およびアルカリ土類金属のハロゲン化物から なる群から選択される少なくとも一つの金属化合物を使用するのが好ましい。電子注入層 がこれらのアルカリ金属カルコゲナイド等で構成されていれば、電子注入性をさらに向上 させることができる点で好ましい。具体的に、好ましいアルカリ金属カルコゲナイドとし ては、例えば、Li2 O、LiO、Na2 S、Na2 SeおよびNaOが挙げられ、好ま しいアルカリ土類金属カルコゲナイドとしては、例えば、CaO、BaO、SrO、Be O、BaS、およびCaSeが挙げられる。また、好ましいアルカリ金属のハロゲン化物 としては、例えば、LiF、NaF、KF、LiC1、KC1およびNaC1等が挙げら れる。また、好ましいアルカリ土類金属のハロゲン化物としては、例えば、CaF2、B a F₂ 、 S r F₂ 、 M g F₂ および B e F₂ といったフッ化物や、フッ化物以外のハロゲ ン化物が挙げられる。

また、電子輸送層を構成する半導体としては、Ba、Ca、Sr、Yb、A1、Ga、 In、Li、Na、Cd、Mg、Si、Ta、SbおよびZnの少なくとも一つの元素を 含む酸化物、窒化物または酸化窒化物等の一種単独または二種以上の組み合わせが挙げら れる。また、電子輸送層を構成する無機化合物が、微結晶または非晶質の絶縁性薄膜であ ることが好ましい。電子輸送層がこれらの絶縁性薄膜で構成されていれば、より均質な薄 膜が形成されるために、ダークスポット等の画素欠陥を減少させることができる。なお、 このような無機化合物としては、上述したアルカリ金属カルコゲナイド、アルカリ土類金 属カルコゲナイド、アルカリ金属のハロゲン化物およびアルカリ土類金属のハロゲン化物 等が挙げられる。

[0050]

次に、陰極としては、仕事関数の小さい (4 e V以下) 金属、合金、電気伝導性化合物 及びこれらの混合物を電極物質とするものが用いられる。このような電極物質の具体例と しては、ナトリウム,ナトリウムーカリウム合金、マグネシウム,リチウム,マグネシウ ム・銀合金,アルミニウム/酸化アルミニウム,Al/Li2O,Al/LiO2,Al /LiF, アルミニウム・リチウム合金, インジウム, 希土類金属などが挙げられる。 この陰極はこれらの電極物質を蒸着やスパッタリング等の方法により薄膜を形成させる ことにより、作製することができる。

ここで、発光層からの発光を陰極から取り出す場合、陰極の発光に対する透過率は10 %より大きくすることが好ましい。また、陰極としてのシート抵抗は数百Ω/□以下が好 ましく、さらに、膜厚は通常 $10 \text{ nm} \sim 1 \mu \text{ m}$ 、好ましくは $50 \sim 200 \text{ nm}$ である。

[0051]

また、一般に、有機EL素子は、超薄膜に電界を印可するために、リークやショートに よる画素欠陥が生じやすい。これを防止するために、一対の電極間に絶縁性の薄膜層を挿 入しても良い。

絶縁層に用いられる材料としては、例えば、酸化アルミニウム、弗化リチウム、酸化リ チウム、弗化セシウム、酸化セシウム、酸化マグネシウム、弗化マグネシウム、酸化カル シウム、弗化カルシウム、窒化アルミニウム、酸化チタン、酸化珪素、酸化ゲルマニウム 、窒化珪素、窒化ホウ素、酸化モリブデン、酸化ルテニウム、酸化バナジウム等が挙げら れる。これらの混合物や積層物を用いてもよい。

[0052]

次に、本発明の有機EL素子を作製する方法については、例えば上記の材料及び方法に



より陽極、発光層、必要に応じて正孔注入層、及び必要に応じて電子注入層を形成し、最後に陰極を形成すればよい。また、陰極から陽極へ、前記と逆の順序で有機EL素子を作製することもできる。

[0053]

以下、透光性基板上に、陽極/正孔注入層/発光層/電子注入層/陰極が順次設けられた構成の有機EL素子の作製例について説明する。

[0054]

次に、この正孔注入層上に発光層を設ける。この発光層の形成も、本発明に係る発光材料を用いて真空蒸着法、スパッタリング、スピンコート法、キャスト法等の方法により、発光材料を薄膜化することにより形成できるが、均質な膜が得られやすく、かつピンホールが発生しにくい等の点から真空蒸着法により形成することが好ましい。真空蒸着法により発光層を形成する場合、その蒸着条件は使用する化合物により異なるが、一般的に正孔注入層の形成と同様な条件範囲の中から選択することができる。膜厚は10~40 nmの範囲が好ましい。

[0055]

次に、この発光層上に電子注入層を設ける。この場合にも正孔注入層、発光層と同様、 均質な膜を得る必要から真空蒸着法により形成することが好ましい。蒸着条件は正孔注入 層、発光層と同様の条件範囲から選択することができる。

そして、最後に陰極を積層して有機EL素子を得ることができる。陰極は金属から構成されるもので、蒸着法、スパッタリングを用いることができる。しかし、下地の有機物層を製膜時の損傷から守るためには真空蒸着法が好ましい。

以上の有機EL素子の作製は、一回の真空引きで、一貫して陽極から陰極まで作製することが好ましい。

[0056]

本発明の有機EL素子の各層の形成方法は特に限定されない。従来公知の真空蒸着法、スピンコーティング法等による形成方法を用いることができる。本発明の有機EL素子に用いる、前記一般式(1)で示される化合物を含有する有機薄膜層は、真空蒸着法、分子線蒸着法(MBE法)あるいは溶媒に解かした溶液のディッピング法、スピンコーティング法、キャスティング法、バーコート法、ロールコート法等の塗布法による公知の方法で形成することができる。

なお、有機EL素子に直流電圧を印加する場合、陽極を+、陰極を一の極性にして、5~40Vの電圧を印加すると発光が観測できる。また逆の極性で電圧を印加しても電流は流れず、発光は全く生じない。さらに交流電圧を印加した場合には陽極が+、陰極が一の極性になった時のみ均一な発光が観測される。印加する交流の波形は任意でよい。

【実施例】

[0057]

次に、本発明を実施例によりさらに詳細に説明するが、本発明は、これらの例によって なんら限定されるものではない。



合成例1(1-ブロモー4-フェニルナフタレンの合成)

市販の1,4ージブロモナフタレン15g、フェニルボロン酸7.7g、及びテトラキストリフェニルホスフィンパラジウム1.8gを混合し、アルゴン置換した。トルエン200ml、及び2M炭酸ナトリウム水溶液90mlを加え、7時間加熱還流した。

放冷後、トルエンで有機層を抽出し、水・飽和食塩水で洗浄した。有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、溶媒を留去した。生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにて精製することにより、目的の1-プロモー4-フェニルナフタレン8.9g(収率60%)を白色結晶として得た。

合成例2 (1-ブロモー4-(ナフタレン-2-イル)ナフタレンの合成)

合成例 1 において、フェニルボロン酸の代わりに 2 ーナフタレンボロン酸を用いた以外は同様の方法により、目的の 1 ーブロモー 4 ー (ナフタレンー 2 ーイル) ナフタレン 7.5 の (収率 43%) を白色結晶として得た。

合成例3 (2-(ビフェニル-2-イル)-6-ブロモナフタレンの合成)

市販の 2, 6 ージブロモナフタレン15g, 2 ービフェニルボロン酸 12.5g、及びテトラキストリフェニルホスフィンパラジウム1.8gを混合し、アルゴン置換した。トルエン250m 1、及び 2 M 炭酸ナトリウム水溶液90mlを加え、7時間加熱還流した。

放冷後、トルエンで有機層を抽出し、水・飽和食塩水で洗浄した。有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、溶媒を留去した。生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにて精製することにより、目的の2-(ビフェニル-2-イル)-6-ブロモナフタレン10.9g (収率58%)を白色結晶として得た。

[0058]

合成例4(9-(ナフタレン-2-イル)アントラセンの合成)

9 ーブロモアントラセン22.5g , 2 ーナフタレンボロン酸15.8g 、及びテトラキストリフェニルホスフィンパラジウム2.0gを混合し、アルゴン置換した。トルエン150ml 、及び 2 M 炭酸ナトリウム水溶液140ml を加え、7時間加熱還流した。

放冷後、析出晶を濾別しエタノール、トルエンにて洗浄した。得られた結晶をトルエンから再結晶、ろ過・乾燥することにより、目的の9-(ナフタレン-2-イル) アントラセン23.1g を得た(収率87%)。

合成例5(9-ブロモー10-(ナフタレンー2-イル)アントラセンの合成)

9 - (ナフタレン-2 -4ル) アントラセン23.1g をDMF (シメチルホルムアミド) 250ml に分散し、室温でNBS (N-ブロモスクシンイミド) 14.9g DMF溶液(150ml)を滴下した。室温で7時間攪拌した後、一晩放置した。水200ml を加え、析出晶を濾別、エタノールで十分に洗浄、乾燥することにより、目的の9-ブロモ-10-(ナフタレン-2-4ル) アントラセン28.8g をベージュ色結晶として得た(収率99%)。

合成例6(10-(ナフタレン-2-イル)アントラセン-9-ボロン酸の合成)

アルゴン雰囲気下、9ーブロモー10ー(ナフタレンー2ーイル)アントラセン28.8g に脱水トルエン150ml、脱水エーテル150mlを加え、-63 に冷却した。1.58Mーノルマルブチルリチウムへキサン溶液58mlを滴下し、-63 で30分間攪拌後、-10 でまで昇温した。再び-70 でまで冷却し、ボロン酸トリメチルエステル23.4ml脱水エーテル溶液を徐々に滴下した。-70 でにて 2 時間攪拌した後、徐々に室温まで昇温した。一晩放置後、10 物塩酸水溶液で酸性化し、トルエンで 2 回抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を留去し、トルエン/ヘキサンから結晶化、ろ過・乾燥することで目的の 1 0 ー (ナフタレンー 2 ーイル) アントラセンー 9 ーボロン酸17g をベージュ色結晶として得た(収率65%)。

[0059]

合成例7 (9-フェナンスレンボロン酸の合成)

9 ーブロモフェナンスレン38.6g に脱水トルエン80ml、脱水THF(テトラヒドロフラン)160ml を加え、-40 に冷却した。1.58Mノルマルブチルリチウムへキサン溶液106ml を滴下し、-40 で3 0 分間攪拌後、-10 でまで昇温した。再び-70 でまで冷却し、ボロン酸トリメチルエステル50.0ml脱水THF溶液を徐々に滴下した。-70 でにて 2 時間攪



拌した後、徐々に室温まで昇温した。一晩放置後、10%塩酸水溶液100ml を加えて攪拌し、トルエンで2回抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を留去し、トルエン/ヘキサンから結晶化、ろ過・乾燥することで目的の9-フェナンスレンボロン酸21.5g を淡茶色結晶として得た(収率64%)。

合成例8(10-(フェナンスレン-9-イル)アントラセン-9-ボロン酸の合成)

合成例4~6において、出発原料として2ーナフタレンボロン酸の代わりに9ーフェナンスレンボロン酸を用いた以外は、同様の方法により10-(フェナンスレン-9ーイル)アントラセン-9-ボロン酸を合成した。

[0060]

製造例1 (化合物AN7の合成)

1-ブロモー4-フェニルナフタレン 5.0g , 10- (ナフタレンー2-イル) アントラセン-9-ボロン酸7.38g 、及びテトラキストリフェニルホスフィンパラジウム0.61g を混合し、アルゴン置換した。DME (ジメトキシエタン) 100m1 及び2M 炭酸ナトリウム水溶液 30m1 を加え、10時間加熱還流した。

放冷後、析出晶を濾別し、水、メタノール、トルエンにて洗浄した。得られた結晶をトルエンから再結晶、ろ過・乾燥することにより、目的の化合物 AN76.37gをクリーム色結晶として得た(収率71%)。

この化合物のFD - MS(フィールドディソープションマス分析)は、 $C_{40}H_{26}=506$ に対し、m/z(測定値)=506であることから、目的化合物であると確認した。

製造例2 (化合物AN8の合成)

製造例 1 において、1 ーブロモー 4 ーフェニルナフタレンの代わりに 1 ーブロモー 4 ー (ナフタレンー 2 ーイル) ナフタレンを用いた以外は、同様の方法により目的の化合物 A N B をクリーム色結晶として得た(収率B3%)。

この化合物のFD - MSは、 $C_{44}H_{28}=556$ に対し、m/z=556であることから、目的化合物であると確認した。

$[0\ 0\ 6\ 1]$

製造例3 (化合物AN11の合成)

製造例 1 において、1 ーブロモー 4 ーフェニルナフタレンの代わりに 2 ーブロモナフタレンを、1 0 ー (ナフタレンー 2 ーイル)アントラセンー 9 ーボロン酸の代わりに 1 0 ー (フェナンスレンー 9 ーイル)アントラセンー 9 ーボロン酸を用いた以外は、同様の方法により目的の化合物 4 N 1 1 をクリーム色結晶として得た(収率67%)。

この化合物のFD - MSは、 $C_{38}H_{24} = 480$ に対し、m/z = 480を与えた。

製造例4 (化合物AN13の合成)

製造例 1 において、1-プロモー4-フェニルナフタレンの代わりに2-(ビフェニル-2-イル)-6-プロモナフタレンを、10-(ナフタレン-2-イル)アントラセン-9-ボロン酸の代わりに10-(フェナンスレン-9-イル)アントラセンっきを用いた以外は、同様の方法により目的の化合物 4 N 1 3 を 2 ワーム色結晶として得た(収率67%)。

この化合物のFD - MSは、 $C_{50}H_{32} = 632$ に対し、m/z = 632を与えた。

製造例5 (化合物AN45の合成)

製造例1において、1-ブロモー4-フェニルナフタレンの代わりに1-ブロモナフタレンを用いた以外は、同様の方法により目的の化合物AN45をクリーム色結晶として得た(収率69%)。

この化合物のFD - MSは、 $C_{34}H_{22}=430$ に対し、m/z=430を与えた。

[0062]

実施例1 (有機EL素子の製造)

25mm×75mm×1.1mm厚のITO透明電極付きガラス基板(ジオマティック 社製)をイソプロピルアルコール中で超音波洗浄を5分間行なった後、UVオゾン洗浄を 30分間行なった。洗浄後の透明電極ライン付きガラス基板を真空蒸着装置の基板ホルダ ーに装着し、まず透明電極ラインが形成されている側の面上に前記透明電極を覆うように



して膜厚60nmの下記N, N'ービス(N, N'ージフェニルー4ーアミノフェニル) -N, N-ジフェニル-4, 4'ージアミノ-1, 1'ービフェニル膜(以下「TPD2 32膜」)を成膜した。このTPD232膜は、正孔注入層として機能する。次に、この TPD232膜上に膜厚20nmの下記N, N, N', ーテトラ (4ービフェニル) ージアミノビフェニレン層(以下「TBDB層」)を成膜した。この膜は正孔輸送層とし て機能する。さらに膜厚40nmの前記化合物AN7を蒸着し成膜した。同時に発光材料 として、下記のスチリル基を有するアミン化合物D1をAN7に対し、重量比AN7:D 1=40:3で蒸着した。この膜は、発光層として機能する。この膜上に膜厚10nmの Alq膜を成膜した。これは、電子注入層として機能する。この後、還元性ドーパントで あるLi (Li源:サエスゲッター社製)と下記Alqを二元蒸着させ、電子注入層(又 は陰極)としてAlq:Li膜(膜厚10nm)を形成した。このAlq:Li膜上に金 属AIを蒸着させ金属陰極を形成し有機EL素子を作製した。

得られた有機EL素子について、発光効率を測定し、さらに初期輝度を1000nit として半減寿命を測定した。その結果を表1に示す。

[0063]【化10】

[0064]

実施例2~5 (有機EL素子の製造)

実施例1において、発光層の材料として化合物AN7の代わりに表1に記載の化合物を 用いた以外は同様にして有機EL素子を作製し、実施例1と同様にして発光効率及び半減 寿命を測定した。それらの結果を表1に示す。

[0065]

比較例1

実施例1において、発光層の材料として化合物AN7の代わりに下記an1を用いた以 外は同様にして有機EL素子を作製し、実施例1と同様にして発光効率及び半減寿命を測 定した。それらの結果を表1に示す。



【化11】

[0066] 【表1】

表 1

			ムキャイ
	発光層の化合物	発光効率 (cd/A)	半減寿命(時間)
実施例1	AN7/D1	10.9	4,200
実施例2	AN 8 / D1	10.8	4,200
実施例3	AN 1 1/D1	11.0	5,800
実施例4	AN 1 3/D1	10.8	3,700
実施例5	AN 4 5/D1	10.0	3,000
比較例1	an1/D1	9.0	2,200

[0067]

表 1 に示したように、実施例 $1\sim5$ の有機 E L 素子は、比較例 1 の素子に対して、発光 効率が高く、長寿命であった。

【産業上の利用可能性】

[0068]

以上、詳細に説明したように、一般式(1)で表される非対称アントラセン誘導体から なる本発明の有機EL素子用発光材料又は有機EL素子用材料を用いた有機EL素子は、 発光効率が高く、長寿命である。このため、長期間の継続使用が想定される有機EL素子 として有用である。



【書類名】要約書

【要約】

発光効率が高く、長寿命な有機エレクトロルミネッセンス(EL)素子、それ 【課題】 を実現する有機EL素子用発光材料及び有機EL素子用材料を提供する。

特定構造の非対称アントラセン誘導体からなる有機EL素子用発光材料及 び有機EL素子用材料、並びに陰極と陽極間に少なくとも発光層を含む一層又は複数層か らなる有機薄膜層が挟持されている有機EL素子において、該有機薄膜層の少なくとも1 層が、前記有機EL素子用材料を単独もしくは混合物の成分として含有する有機EL素子 である。

【選択図】 なし



特願2003-423317

出願人履歴情報

識別番号

[000183646]

1. 変更年月日 [変更理由] 住 所

氏 名

1990年 8月 8日

新規登録

東京都千代田区丸の内3丁目1番1号

出光興産株式会社